

**Chapitre n°5 : Structure électronique des molécules.
Théories de Lewis, de la mésomérie et V.S.E.P.R.
Illustrations des relations structure-propriétés : polarité et réactivité.**

- I- Liaison chimique localisée. Formule de Lewis.
 - 1- Formation de liaison entre deux atomes.
 - 2- Théorie de Lewis (1915).
 - a. Electrons de cœur, électrons de valence.
 - b. La liaison covalente.
 - c. La règle de l'octet.
 - d. Formule de Lewis.
 - 3- Hypervalence et règle des dix-huit électrons.
 - a. Un cas d'hypervalence : les éléments de la 3^{ème} période.
 - b. Règle des dix-huit électrons pour les éléments du bloc p, 4^e ligne et après.
 - 4- Insuffisance de la théorie de Lewis : le dioxygène.
 - 5- Longueur et énergie de liaison.
- II- Liaison chimique délocalisée : la mésomérie.
 - 1- Insuffisances de la théorie de Lewis.
 - 2- Existence de plusieurs écritures de Lewis.
 - 3- Règles de la mésomérie.
 - 4- Autres exemples.
 - 5- Conséquences de la conjugaison.
- III- Théorie de Gillespie (V.S.E.P.R).
 - 1- Le principe.
 - 2- Les différentes géométries possibles.
 - 3- Evolution des angles de liaison.
 - 6- Conclusion.

TP : recristallisation – banc Kofler – refractomètre – CCM – colonne de chromatographie

Pour compléter la colle, on peut toujours poser des exercices de cinétique.

Colleurs :

Bernard Anne-Sophie	vendredi 16-17
Daudeville Adrien	vendredi 16-18
de Beaurepaire Timothée	mardi 18-20
Delserieys Jean	lundi 19-20
Falcou Serge	mardi 16-17
Thomazeau Anne	mercredi 19-20 1s/2

**les semaines de
colles paires**